

H JAPAN PATENT OFFICE

15.10.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年10月15日

REC'D 0 9 DEC 2004

WIPO

PCT

出 願 Application Number:

特願2003-355112

[ST. 10/C]:

[JP2003-355112]

出 願 人

J S R 株式会社

Applicant(s):

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH

RULE 17.1(a) OR (b)

2004年11月25日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office



特許願 【書類名】 SRR10612 【整理番号】 平成15年10月15日 【提出日】 特許庁長官 殿 【あて先】 CO7F 7/08 【国際特許分類】 CO8G 77/14 C08G 77/24 GO3F 7/039 H01L 21/027 H01L 21/30 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 【住所又は居所】 J S R 株式会社内 西村 功 【氏名】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 【住所又は居所】 J S R 株式会社内 【氏名】 山原 登 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 【住所又は居所】 ISR株式会社内 田中 正人 【氏名】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 【住所又は居所】 ISR株式会社内 下川 努 【氏名】 【特許出願人】 000004178 【識別番号】 ISR株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 【識別番号】 100100985 【弁理士】 福沢 俊明 【氏名又は名称】 03-5570-2185 【電話番号】 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 044428 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】

特許請求の範囲 1

明細書 1

要約書 1

9116687

【物件名】

【物件名】

【物件名】

【包括委任状番号】

出証特2004-3106719



【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記式(I)で表されるシラン化合物。

【化1】

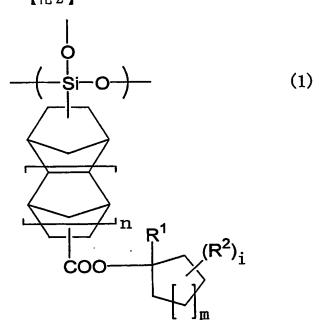
$$RO-Si-OR$$
 (I)

[式 (I) において、各Rは相互に独立に炭素数 $1\sim20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、 R^1 および R^2 は相互に独立にフッ素原子、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基を示し、n は 0 または 1 であり、m は 1 または 2 であり、i は、m=1 のとき $0\sim8$ の整数、m=2 のとき $0\sim10$ の整数である。〕

【請求項2】

下記式(1)で表される構造単位を有する、ゲルパーミエーションクロマトグラフィ(GPC)によるポリスチレン換算重量平均分子量が500~1,000,000ポリシロキサン。

【化2】



[式 (1) において、 R^1 および R^2 は相互に独立にフッ素原子、炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アル



キル基を示し、nは0または1であり、mは1または2であり、iは、m=1のとき $0\sim8$ の整数、m=2のとき $0\sim1$ 0の整数である。〕

【請求項3】

(A) 請求項2に記載のポリシロキサンおよび(B) 感放射線性酸発生剤を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物。



【書類名】明細書

【発明の名称】シラン化合物、ポリシロキサンおよび感放射線性樹脂組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、新規なシラン化合物、新規なポリシロキサン、および当該ポリシロキサンを 含有し、遠紫外線、電子線、X線等の放射線を用いる微細加工に好適な感放射線性樹脂組 成物に関する。

【背景技術】

[0002]

近年、LSI(高集積回路)の高密度化、高集積化に対する要求が益々高まっており、 それに伴い配線パターンの微細化も急速に進行している。

このような配線パターンの微細化に対応しうる手段の一つとして、リソグラフィープロセスに用いる放射線を短波長化する方法があり、近年では、g線(波長436 nm)やi線 (波長365 nm) 等の紫外線に替えて、KrFエキシマレーザー(波長248 nm)、ArFエキシマレーザー(波長193 nm)やF2 エキシマレーザー(波長157 nm)等の遠紫外線や、電子線、X線等が用いられるようになっている。

ところで、従来のレジスト組成物には、樹脂成分としてノボラック樹脂、ポリ(ビニルフェノール)等が用いられてきたが、これらの材料は構造中に芳香環を含み、193nmの波長に強い吸収があるため、例えばArFエキシマレーザーを用いたリソグラフィープロセスでは、高感度、高解像度、高アスペクト比に対応した高い精度が得られない。

そこで、193nm以下、特に、ArFエキシマレーザー(波長193nm)、F2 エキシマレーザー(波長157nm)等に対して透明で、かつ芳香環と同等レベル以上の耐ドライエッチング性を有するレジスト用樹脂材料が求められている。その一つとしてシロキサン系ポリマーが考えられ、MIT R.R.Kunzらは、ポリシロキサン系ポリマーが、193 nm以下の波長、特に157nmでの透明性に優れるという測定結果を提示しており、このポリマーが193 nm以下の波長を用いるリングラフィープロセスにおけるレジスト材料に適していると報告している(例えば、非特許文献1、非特許文献2参照。)。また、ポリシロキサン系ポリマーは耐ドライエッチング性に優れ、中でもラダー構造をもつポリオルガノポリシルセスキオキサンを含むレジストが高い耐プラズマ性を有することも知られている。

[0003]

一方、シロキサン系ポリマーを用いる化学増幅型レジストについても既に幾つか報告されている。即ち、カルボン酸エステル基、フェノールエーテル基等の酸解離性基が1個以上の炭素原子を介してケイ素原子に結合した、側鎖に酸解離性基を有するポリシロキサンを用いた放射線感応性樹脂組成物が開示されている(例えば、特許文献1参照。)。しかし、このポリシロキサンでは側鎖の酸解離性カルボン酸エステル基が効率よく解離しなければ解像度を上げることができず、また多くの酸解離性基を解離させると、レジスト被膜の硬化収縮応力が大きくなり、レジスト被膜の割れや剥がれなどを生じやすいという問題がある。

また、ポリ (2-カルボキシエチルシロキサン)のカルボキシル基を t ープチル基等の酸解離性基で保護したポリマーを用いたポジ型レジストが開示されている (例えば、特許文献 2 参照。)。しかし、このレジストではカルボキシル基の保護率が低いために、未露光部分にカルボン酸成分が多く存在し、通常のアルカリ現像液での現像は困難である。

さらに、酸解離性エステル基を有するポリオルガノシルセスキオキサンを用いたレジスト樹脂組成物が開示されている(例えば、特許文献3参照。)。しかし、このポリオルガノシルセスキオキサンは、ビニルトリアルコキシシラン、 γ -メタクリロキシプロピルトリアルコキシシラン等の縮合生成物に、酸解離性基含有(メタ)アクリルモノマーを付加反応させることにより製造されるものであり、ポリマー側鎖に(メタ)アクリルモノマーに由来する不飽和基が残存するため、193nm以下の波長における透明性の面で問題がある。また該公報には、ポリヒドロキシカルボニルエチルシルセスキオキサンをt-プチ



ルアルコールでエステル化したポリマーを用いたレジスト樹脂組成物も記載されているが、このポリマーもカルボキシル基の保護率が低く、レジストとして特許文献2のものと同様の問題がある。

[0004]

また、前記のようなシロキサン系ポリマーを用いる化学増幅型レジストには、該シロキサン系ポリマー中の酸解離性基が比較的低温で解離でき、露光後の加熱処理の温度を下げることが可能であり、その結果露光により発生した酸の拡散を適度に抑制できて、ライン・アンド・スペースパターンを形成したとき、パターンの粗密によりラインパターンの線幅が変動し難い特性(即ち、IIDバイアス)に優れていることも求められている。

[0005]

【非特許文献 1】 J. Photopolym. Sci. Technol., Vol.12, No.4 (1999) P.561-570 【非特許文献 2】 SPIE. Vol.3678 (1999) P.13-23

【特許文献1】特開平5-323611号公報

【特許文献2】特開平8-160623号公報

【特許文献3】特開平11-60733号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

本発明の課題は、193nm以下の波長において透明性が高く、特にI-Dバイアスに優れた化学増幅型レジストとして有用な感放射線性樹脂組成物における樹脂成分として好適な新規なポリシロキサン、当該ポリシロキサンを合成する原料等として有用な新規なシラン化合物、および当該感放射線性樹脂組成物を提供することにある。

[0007]

本発明は、第一に、

下記式 (I) で表されるシラン化合物(以下、「シラン化合物(I)」という。)、からなる。

[0008]

【化1】

$$RO-Si-OR$$
 (I)

 $RO-Si-OR$ (I)

 R^1
 R^2
 R^2

[0009]

[式 (I) において、各Rは相互に独立に炭素数 $1\sim20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、 R^1 および R^2 は相互に独立にフッ素原子、炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $1\sim4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基を示し、n は 0 または 1 であり、m は 1 または 2 であり、i は、m=1 のとき $0\sim8$ の整数、m=2 のとき $0\sim10$ の整数である。〕



[0010]

式 (I) において、n=0のとき、ケイ素原子はノルボルナン環の2-位あるいは3-位に結合し、-COO-基をなしている炭素原子はノルボルナン環の5-位あるいは6-位に結合しており、n=1のとき、ケイ素原子は上テトラシクロドデカン環の4-位あるいは5-位に結合し、-COO-基をなしている炭素原子はテトラシクロドデカン環の9-位あるいは10-位に結合している。

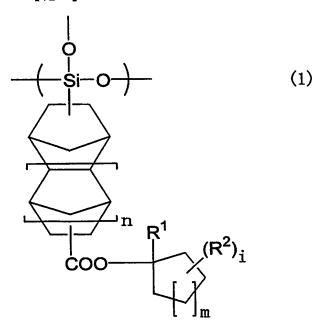
[0011]

本発明は、第二に、

下記式(1)で表される構造単位を有する、ゲルパーミエーションクロマトグラフィ(GPC)によるポリスチレン換算重量平均分子量が500~1,000,000ポリシロキサン(以下、「ポリシロキサン(1)」という。)、からなる。

[0012]

【化2】



[0 0 1 3]

[式 (1) において、 R^1 および R^2 は相互に独立にフッ素原子、炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基を示し、n は 0 または 1 であり、mは 1 または 2 であり、i は、m=1 のとき $0\sim 8$ の整数、m=2 のとき $0\sim 1$ 0 の整数である。〕

[0014]

式 (1) において、n=0のとき、ケイ素原子はノルボルナン環の2 一位あるいは3 一位に結合し、-COO 一基をなしている炭素原子はノルボルナン環の5 一位あるいは6 一位に結合しており、n=1のとき、ケイ素原子はテトラシクロドデカン環の4 一位あるいは5 一位に結合し、-COO 一基をなしている炭素原子はテトラシクロドデカン環の9 一位あるいは10 一位に結合している。

[0015]

本発明は、第三に、

(A) ポリシロキサン (1) および (B) 感放射線性酸発生剤を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物、からなる。

[0016]

以下、本発明について詳細に説明する。

シラン化合物(Ⅰ)

式(I)において、Rの炭素数1~20の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基と



しては、例えば、メチル基、エチル基、nープロピル基、iープロピル基、nーブチル基、2ーメチルプロピル基、1ーメチルプロピル基、tーブチル基、nーペンチル基、nーペンチル基、nーキシル基、nーデシル基、nードデシル基、nーテトラデシル基、nーヘキサデシル基、nーオクタデシル基、エイコシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等を挙げることができる。

これらのアルキル基のうち、メチル基、エチル基等が好ましい。

[0017]

式(I)において、 R^1 および R^2 の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-プチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、t-ブチル基等を挙げることができる。

これらのアルキル基のうち、メチル基、エチル基等が好ましい。

[0018]

また、 R^1 および R^2 の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基としては、例えば、フルオロメチル基、トリフルオロメチル基、 2 , 2 , 2 - トリフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、 3 , 3 , 3 - トリフルオロー1 - プロピル基、 3 , 3 , 2 , 2 - ペンタフルオロー1 - プロピル基、 1 -

これらのフッ素化アルキル基のうち、トリフルオロメチル基、2,2,2ートリフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基等が好ましい。

[0019]

式 (I) において、 R^1 および R^2 としては、特に、フッ素原子、メチル基、エチル基、トリフルオロメチル基、2, 2, 2-トリフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基等が好ましい。

また、nとしては0および1がともに好ましく、mとしては1および2がともに好ましく、iとしては $0\sim2$ が好ましい。

[0020]

好ましいシラン化合物(I)の具体例としては、下記式(I-1-1)~式(I-1-4)または式(I-2-1)~式(I-2-4)で表される化合物等を挙げることができる。

[0021]

【化3】



【化4】

$$OC_2H_5$$
 OC_2H_5 OC_2

【0023】 【化5】

$$C_2H_5$$
 C_2H_5 C_2

【0024】

$$C_2H_5$$
 C_2H_5 C_2

[0025]

シラン化合物 (I) は、例えば、後述する合成例 1 に示すように、トリエトキシシランと、ビシクロ[2 . 2 . 1] ヘプト-2 - エンの対応する誘導体またはテトラシクロ[4



. 4. 0. $1^{2.5}$. $1^{7.10}$] ドデカー 3- エンの対応する誘導体とを、塩化白金酸 (H_2 PtC16) の存在下で付加反応させることにより合成することができる。

[0026]

シラン化合物 (I) は、ポリシロキサン (1) を合成する原料として極めて好適に使用することができるほか、関連する他のシラン化合物や他のポリシロキサンを合成する原料ないし中間体等としても有用である。

[0027]

ポリシロキサン(1)

ポリシロキサン(1)は、前記式(1)で表される構造単位(以下、「構造単位(1)」という。)を有するものである。

式(1)中のカルボン酸エステル構造は、酸の作用により解離してカルボキシル<u>基</u>を生成する酸解離性基をなしている。

[0028]

式(1)において、 R^1 および R^2 の炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基および炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基としては、例えば、前記式(I)における R^1 および R^2 のそれぞれ炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基および炭素数 $1\sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基について例示した基と同様のものを挙げることができる。

[0029]

式(1)において、 R^1 としては、特に、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基等が、 R^2 としては、特に、フッ素原子、メチル基、エチル基、トリフルオロメチル基、2,2,2ートリフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基等が好ましい。

[0030]

構造単位(1)は、前記シラン化合物(I)がそのケイ素原子に結合した3個の-OR基の箇所で縮合した単位であり、その好ましい具体例としては、シラン化合物(I)の好ましい具体例として例示した化合物が縮合した単位を挙げることができる。

ポリシロキサン (1) において、構造単位 (1) は、単独でまたは 2 種以上が存在することができる。

[0031]

ポリシロキサン (1) は、構造単位 (1) 以外の構造単位 (以下、「他の構造単位」という。)を 1 種以上有することができる。

他の構造単位としては、例えば、下記式(2)、式(3)または式(4)で表される構造単位等の、縮合反応に関して3官能あるいは4官能のシラン化合物に由来する構造単位・のほか、縮合反応に関して2官能のシラン化合物に由来する構造単位等を挙げることができる。

[0032]

〔式(2)において、Eはフッ素化炭化水素基を有する1価の有機基を示す。 式(3)において、 R^3 は炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状、環状、多環状のアル キル基、炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim2$

出証特2004-3106719



0の1価の芳香族炭化水素基または炭素数6~20の1価のハロゲン化芳香族炭化水素基 を示す。〕

[0033]

式(2)において、Eのフッ素化炭化水素基を有する1価の有機基としては、例えば、 下記式(5)または式(6)で表される基等を挙げることができる。

[0034]

【化8】

—Y—0Z (5)

$$--Y-CF_2-OZ$$
 (6)

[0035]

〔式(5)および式(6)において、各Yは相互に独立に環状骨格を有する炭素数4~2 0の2価の炭化水素基を示し、該2価の炭化水素基は置換されていてもよく、各2は相互 に独立に水素原子、炭素数1~10の1価の炭化水素基または炭素数1~10の1価のハ ロゲン化炭化水素基を示す。但し、式(5)では、YおよびZのいずれか一方がフッ素原 子を有する基である。〕

[0036]

式(5)および式(6)において、Yの環状骨格を有する炭素数4~20の2価の炭化 水素基およびその置換誘導体としては、例えば、

1, 3-シクロブチレン基、1, 3-シクロペンチレン基、1, 3-シクロヘキシレン基 、1,4-シクロヘキシレン基、1-トリフルオロメチル-1,3-シクロヘキシレン基 1-トリフルオロメチルー1、4-シクロヘキシレン基、下記式(Y-1)で表される 基等のシクロアルカン骨格を有する基

[0037]

【化9】

(Y-1)

[0038]

1, 4-フェニレン基、パーフルオロー1, 4-フェニレン基、1, 4-ナフチレン基、 2, 3-ナフチレン基、パーフルオロー1, 4-ナフチレン基、パーフルオロー2, 3-ナフチレン基、下記式 (Y-2) ~ (Y-3) で表される基等の芳香族骨格を有する基

[0039]

【化10】

$$C_2H_4$$
 $F_3C-C-CF_3$ C_1 C_2H_4 C_2H_4 C_3



【0040】 下記式 (Y-4) ~ (Y-19) で表される基等の有橋式脂環族骨格を有する基 【0041】 【化11】

【0042】 【化12】

(Y-8)

(Y-7) 【0043】 【化13】

(Y-9) (Y-10)

【0044】 【化14】

$$CH_2$$
 CH_2 CF_3 $(Y-11)$ $(Y-12)$ $(Y-13)$

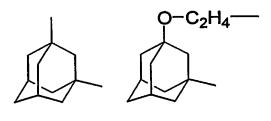
【0045】 【化15】

[0046]



【化16】

【0047】 【化17】



(Y-18) (Y-19)

等を挙げることができる。

[0048]

前記シクロアルカン骨格を有する基、芳香族骨格を有する基および有橋式脂環族骨格を有する基は、それらのシクロアルカン骨格、芳香族骨格および有橋式脂環族骨格が式(2)中のケイ素原子に直接結合していることが好ましい。

式 (5) および式 (6) において、Yとしては、ノルボルナン骨格あるいはテトラシクロドデカン骨格を有する基が好ましく、さらに好ましくはフッ素原子またはトリフルオロメチル基で置換された基であり、特に好ましくは式 (Y-4)、式 (Y-6)、式 (Y-9) または式 (Y-10) で表される基等である。

[0049]

また、Zの炭素数 $1\sim10$ の1価の炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-ブチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、t-プチル基、n-ペンチル基、3-メチルブチル基、ネオペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-ペンチル基、n-パール、n-パール基、n-パール基、n-パール基、n-パール基、n-パール、n-パール基、n-パール、

これらの1価の炭化水素基のうち、メチル基、エチル基、n-プロピル基、n-プチル 基等が好ましい。

[0050]



ペンチル基、5, 5, 5, 4, 4ーペンタフルオローnーペンチル基、5, 5, 5, 4, 4, 3, 3ーヘプタフルオローnーペンチル基、5, 5, 5, 4, 4, 3, 3, 2, 2ーノナフルオローnーペンチル基、パーフルオローnーペンチル基、パーフルオローnーオクチル基等を挙げることができる。

[0051]

これらの1価のフッ素化炭化水素基のうち、トリフルオロメチル基、2,2-トリフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、3,3,3-トリフルオローn-プロピル基、3,3,2,2-ペンタフルオロ-n-プロピル基、ヘプタフルオロ-n-プロピル基、ノナフルオロ-n-プチル基、パーフルオロ-n-ペンチル基等が好ましい。

[0052]

式 (5) および式 (6) において、Zとしては、特に、水素原子、ヘプタフルオロー n ープロピル基等が好ましい。

[0053]

式(3)において、 R^3 の炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-プチル基、2-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチルプロピル基、1-メチル基、1-メチル基、1-メチル基、1- ル本等を挙げることができ、炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のハロゲン化アルキル基としては、例えば、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、ヘプタフルオロ1-1 プロピル基等を挙げることができ、炭素数1-2 の1-0 の1-1 個の芳香族炭化水素基としては、例えば、フェニル基、1-2 の1-1 の1-1 の1-1 の1-1 の1-2 の1-3 できる。

[0054]

式 (3) において、 R^3 としては、メチル基、エチル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロフェネチル基、3 - (ペンタフルオロフェニル) ヘキサフルオローn-プロピル基等が好ましい。

[0055]

ポリシロキサン (1) において、構造単位 (1) の含有率は、通常、 $10\sim100$ モル%、好ましくは $15\sim90$ モル%、さらに好ましくは $20\sim70$ モル%である。この場合、構造単位 (1) の含有率が 10 モル%未満では、溶解コントラストが不足して解像度が低下する傾向がある。

また、他の構造単位の含有率は、通常、5 モル%以上、好ましくは $10 \sim 80$ モル%、 さらに好ましくは $20 \sim 80$ モル%である。この場合、他の構造単位の含有率が5 モル%未満では、I-Dバイアスが低下する傾向がある。

[0056]

ポリシロキサン (1) のゲルパーミエーションクロマトグラフィ (GPC) によるポリスチレン換算重量平均分子量 (以下、「Mw」という。) は、500~1, 000, 00 のであり、好ましくは500~100, 000、特に好ましくは500~40, 000 ある。この場合、Mwが500未満では、得られるポリマーのガラス転移温度 (Tg) が低下する傾向があり、一方1,000,000を超えると、得られるポリマーの溶剤への溶解性が低下する傾向がある。

[0057]

ポリシロキサン (1) は、波長193nm以下の放射線に対する透明性が高く、かつドライエッチング耐性に優れるとともに、特にI-Dバイアスに優れており、特に、遠紫外線、電子線、X線等の放射線を用いる微細加工用の化学増幅型レジストにおける樹脂成分として極めて好適に使用することができるほか、単独であるいは他の各種ポリシロキサン



と混合物して、例えば、成型品、フィルム、ラミネート材、塗料等にも有用である。

[0058]

ポリシロキサン (1) の製造方法

ポリシロキサン (1) は、例えば、シラン化合物 (I) を、場合により、他の構造単位を与えるシラン化合物と共に、酸性条件下あるいは塩基性条件下にて、無溶媒または溶媒中で重縮合させることによって製造することができるが、酸性条件下にて重縮合させたのち、塩基性条件下にて反応を継続して製造することが好ましい。

前記重縮合に際しては、他の構造単位を与えるシラン化合物として、下記式 (7) または式 (8) で表される化合物等を使用することもでき、また各シラン化合物はそれぞれ、一部または全部を部分縮合物として用いることもできる。

【0059】 【化18】

[式 (7) および式 (8) において、各R'は相互に独立に炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示し、各Yは式 (5) および式 (6) におけるYと同義である。]

[0060]

以下、ポリシロキサン (1) を製造する重縮合法について説明する。

酸性条件下における重縮合に際しては、酸性触媒が使用される。

前記酸性触媒としては、例えば、塩酸、硫酸、硝酸、蟻酸、酢酸、nープロピオン酸、 酪酸、吉草酸、しゅう酸、マロン酸、琥珀酸、マレイン酸、フマル酸、アジピン酸、フタ ル酸、テレフタル酸、無水酢酸、無水マレイン酸、クエン酸、ホウ酸、燐酸、四塩化チタ ン、塩化亜鉛、塩化アルミニウム、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸、メタ ンスルホン酸等を挙げることができる。

[0061]

これらの酸性触媒のうち、塩酸、硫酸、酢酸、しゅう酸、マロン酸、マレイン酸、フマル酸、無水酢酸、無水マレイン酸等が好ましい。

前記酸性触媒は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

酸性触媒の使用量は、シラン化合物の全量100重量部に対して、通常、0.01~10, 000重量部である。

[0062]

また、塩基性条件下における重縮合および反応に際しては、塩基性触媒が使用される。 前記塩基性触媒のうち、無機塩基類としては、例えば、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム、水酸化バリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸 水素カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等を挙げることができる。

[0063]

また、前記塩基性触媒のうち、有機塩基類としては、例えば、

n-ヘキシルアミン、n-ヘプチルアミン、n-オクチルアミン、n-ノニルアミン、n-デシルアミン、シクロヘキシルアミン等の直鎖状、分岐状もしくは環状のモノアルキルアミン類:

ジーn-プチルアミン、ジーn-ペンチルアミン、ジーn-ヘキシルアミン、ジーn-オクチルアミン、ジーn-ノニルアミン、ジーn-デシルアミン、シクロヘキシルメチルアミン、ジシクロヘキシルアミン等の直鎖状、分岐状もしくは環



状のジアルキルアミン類;

トリエチルアミン、トリーnープロピルアミン、トリーnープチルアミン、トリーnーペンチルアミン、トリーnーへキシルアミン、トリーnーへプチルアミン、トリーnーオクチルアミン、トリーnープシルアミン、シクロへキシルジメチルアミン、ジシクロへキシルメチルアミン、トリシクロへキシルアミン等の直鎖状、分岐状もしくは環状のトリアルキルアミン類;

[0064]

アニリン、N-メチルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、2-メチルアニリン、3-メチルアニリン、4-メチルアニリン、4-ニトロアニリン、ジフェニルアミン、トリフェニルアミン、ナフチルアミン等の芳香族アミン類;

[0065]

イミダゾール、ベンズイミダゾール、4-メチルイミダゾール、4-メチルー2-フェニルイミダゾール等のイミダゾール類;

ピリジン、2-メチルピリジン、4-メチルピリジン、2-エチルピリジン、4-エチルピリジン、2-フェニルピリジン、4-フェニルピリジン、2-メチルー4-フェニルピリジン、ニコチン酸、ニコチン酸アミド、キノリン、4-ヒドロキシキノリン、8-オキシキノリン、アクリジン等のピリジン類;ピペラジン、1-(2'-ヒドロキシエチル)ピペラジン等のピペラジン類のほか、

ピラジン、ピラゾール、ピリダジン、キノザリン、プリン、ピロリジン、ピペリジン、モルホリン、4-メチルモルホリン、1, 4-ジメチルピペラジン、1, 4-ジアザビシクロ [2.2.2] オクタン等の他の含窒素複素環化合物

等を挙げることができる。

[0066]

これらの塩基性触媒のうち、トリエチルアミン、トリーn-プロピルアミン、トリーn-プチルアミン、ピリジン等が好ましい。

前記塩基性触媒は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。 塩基性 触媒の使用量は、シラン化合物の全量100重量部に対して、通常、0.01~10,0 00重量部である。

[0067]

また、重縮合に用いられる溶媒としては、例えば、

2-ブタノン、2-ペンタノン、3-メチル-2-ブタノン、2-ヘキサノン、4-メチル-2-ペンタノン、3-メチル-2-ペンタノン、3, 3-ジメチル-2-プタノン、2-ヘプタノン、2-オクタノン等の直鎖状もしくは分岐状のケトン類;

シクロペンタノン、3-メチルシクロペンタノン、シクロヘキサノン、2-メチルシクロヘキサノン、2,6-ジメチルシクロヘキサノン、イソホロン等の環状のケトン類;



ーテルアセテート類;

[0068]

2-ヒドロキシプロピオン酸メチル、2-ヒドロキシプロピオン酸エチル、2-ヒドロキシプロピオン酸n-プロピル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プロピル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸i-プチル等のi-

3-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル等の3-アルコキシプロピオン酸アルキル類;

エタノール、n-プロパノール、i-プロパノール、n-ブタノール、t-ブタノール、 シクロヘキサノール、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノーn-プロピルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノーn-プロピルエーテル等のアルコール類;

[0069]

ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジエチルエーテル、ジエチレングリコールジー n ープロピルエーテル、ジエチレングリコールジー n ーブチルエーテル等のジアルキレングリコールジアルキルエーテル類;

エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエー テルアセテート、エチレングリコールモノー n - プロピルエーテルアセテート等のエチレ ングリコールモノアルキルエーテルアセテート類;

トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類;

2-ビドロキシー2-メチルプロピオン酸エチル、エトキシ酢酸エチル、ヒドロキシ酢酸エチル、2-ビドロキシー3-メチル酪酸メチル、3-メトキシブチルアセテート、3-メチルー3-メトキシブチルアセテート、3-メチルー3-メトキシブチルアセテート、3-メチルー3-メトキシブチルプロピオネート、3-メチルー3-メトキシブチルブチレート、酢酸エチル、酢酸 n-プロピル、酢酸 n-ブチル、アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル等の他のエステル類のほか、

[0070]

N-メチルピロリドン、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、ベンジルエチルエーテル、ジーn-ヘキシルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、カプロン酸、カプリル酸、1-オクタノール、1-ノナノール、ベンジルアルコール、酢酸ベンジル、安息香酸エチル、しゅう酸ジエチル、マレイン酸ジエチル、 $\gamma-$ プチロラクトン、炭酸エチレン、炭酸プロピレン等を挙げることができる。

これらの溶媒は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

溶媒の使用量は、シラン化合物の全量100重量部に対して、通常、2,000重量部 以下である。

[0071]

ポリシロキサン (1) を製造する重縮合は、無溶媒下、あるいは 2-プタノン、2-ペンタノン、3-メチル-2-プタノン、2-ヘキサノン、4-メチル-2-ペンタノン、3-メチル-2-ペンタノン、3-ジメチル-2-プタノン、2-ヘプタノン、2-ヘプタノン、シクロペンタノン、3-メチルシクロペンタノン、シクロヘキサノン、2-メチルシクロヘキサノン、3-メチルシクロヘキサノン、ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジェチルエーテル、ジエチレングリコールジーロープロピルエーテル、ジエチレングリコールジーロープロピルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノーカープロピルエーテルアセテート等の溶媒中で実施することが



好ましい。

[0072]

また、重縮合に際しては、反応系に水を添加することもできる。この場合の水の添加量は、シラン化合物の全量100重量部に対して、通常、10,000重量部以下である。

酸性条件下または塩基性条件下での重縮合および塩基性条件下での反応における反応条件は、反応温度が、通常、-50~+300℃、好ましくは20~100℃であり、反応時間が、通常、1分~100時間程度である。

[0073]

感放射線性樹脂組成物

本発明の感放射線性樹脂組成物は、(A)ポリシロキサン(1)および(B)感放射線性酸発生剤(以下、単に「酸発生剤(B)」という。)を含有するものである。

本発明の感放射線性樹脂組成物において、ポリシロキサン (1) は、単独でまたは 2種 以上を混合して使用することができる。

また、本発明の感放射線性樹脂組成物においては、ポリシロキサン(1)と共に、他のポリシロキサンを1種以上併用することもできる。

前記他のポリシロキサンとしては、例えば、前記式(2)、式(3)または式(4)で表される構造単位を1種以上有するポリシロキサン等を挙げることができる。

[0074]

-酸発生剤(B)-

酸発生剤(B)は、露光により酸を発生する成分であり、その酸の作用によって、ポリシロキサン(1)中に存在する酸解離性基を解離させ、その結果レジスト被膜の露光部がアルカリ現像液に易溶性となり、ポジ型のレジストパターンを形成する作用を有するものである。

酸発生剤 (B) は、前記作用を有する限り特に限定されるものではないが、好ましい酸発生剤 (B) としては、露光により、トリフルオロメタンスルホン酸または下記式 (9) で表される酸 (以下、「酸 (β)」という。)を発生する化合物 (以下、「酸発生剤 (B 1)」という。)を含むものが好ましい。

【0075】

$$Rf^{1}$$
 Rf^{1} H^{1} H^{2} $H^$

[0076]

[式 (9) において、各 Rf^1 は相互に独立にフッ素原子またはトリフルオロメチル基を示し、Raは水素原子、フッ素原子、炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基、炭素数 $3\sim20$ の環状の1 価の炭化水素基または炭素数 $3\sim20$ の環状の1 価の炭化水素基を示し、該環状の1 価の炭化水素基および該環状の1 価のフッ素化炭化水素基は置換されていてもよい。]

[0077]

酸発生剤(B1)としては、例えば、オニウム塩化合物、スルホン化合物、スルホン酸化合物、カルボン酸化合物、ジアゾケトン化合物、ハロゲン含有化合物等を挙げることができる。

本発明における酸発生剤(B)としては、酸発生剤(B1)のみを使用することもできるが、酸発生剤(B1)と、下記式(10)で表される酸(以下、「酸(γ -1)」という。)、下記式(11)で表される酸(以下、「酸(γ -2)」という。)あるいは下記式(12)で表される酸(以下、「酸(γ -3)」という。)を発生する感放射線性酸発生剤(



以下、「酸発生剤 (B2)」という。)とを組み合わせて使用することもできる。

$$Rf^1$$
 Rb — C — SO_3H (10)
 Rf^2

$$Rs - SO_3H$$
 (11)

[0079]

[式 (10) において、 Rf^1 はフッ素原子またはトリフルオロメチル基を示し、 Rf^2 は水素原子、フッ素原子、メチル基またはトリフルオロメチル基を示し、Rb は水素原子、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数 $3\sim 20$ の環状の 1 価の炭化水素基または炭素数 $3\sim 20$ の環状の 1 価のフッ素化炭化水素基を示し、該環状の 1 価の 炭化水素基および該環状の 1 価のフッ素化炭化水素基は置換されていてもよい。

[0080]

式(11)において、Rs は炭素数 $1\sim20$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $3\sim20$ の環状の 1 価の炭化水素基を示し、該環状の 1 価の炭化水素基は置換されていてもよい。

[0081]

式(12)において、Rc は炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基、炭素数3~20の環状の1価の炭化水素基または炭素数3~20の環状の1価のフッ素化炭化水素基を示し、該環状の1価の炭化水素基および該環状の1価のフッ素化炭化水素基は置換されていてもよい。〕

[0082]

[0083]

また、Ra およびRc の炭素数1~20の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基の具体例としては、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、ヘプタフルオローn-プロピル基、ノナフルオローn-ブチル基、ノナフルオローi-ブチル基、ノナフルオローi-ブチル基、ノナフルオローn-ペンチル基、パーフルオローn-ペンチル基、パーフルオローn-ヘキシル基、パーフルオローn-イプチル基、パーフルオローn-オクチル基等を挙げることができる。

[0084]

また、Ra、Rb、Rs およびRc の炭素数 $3\sim20$ の環状の1価の炭化水素基または炭素数 $3\sim20$ の環状の1価のフッ素化炭化水素基あるいはこれらの置換誘導体としては、例えば、下記式(13)~(19)で表される基等を挙げることができる。

[0085]



[
$$\{t \ge 1\}$$
]

 R^4
 R^4



【化25】

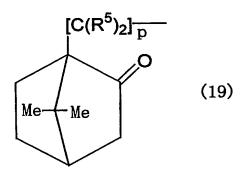
$$\begin{bmatrix}
C(R^{5})_{2} \\
R^{4} \\
R^{4}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R^{4} \\
R^{4}
\end{bmatrix}$$

【0090】 【化26】

$$\begin{bmatrix}
C(R^{5})_{2} \\
P^{4} \\
R^{4} \\
R^{4} \\
R^{4} \\
R^{4}
\\
R^{4}
\\
R^{4}$$
(18)

【0091】 【化27】



(Meはメチル基。以下同様。)

[0092]

〔式(13)~(19)において、各 R^4 は相互に独立に水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アセチル基、カルボキシル基、ニトロ基、シアノ基、1級アミノ基、2級アミノ基、炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のアルコキシル基、炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基または炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキ



ル基を示し、各 R^5 は相互に独立に水素原子、ハロゲン原子、 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基を示し、pは $0\sim10$ の整数である。

式 (16) において、qは1~18の整数である。式 (17) において、rは0~3の整数である。〕

[0093]

本発明における好ましい酸 (β) としては、例えば、

[0094]

前記式 (13) ~ (19) で表される基の結合手に、- CF2 CF2 SO3 H、

- $-CF_2$ CF $(CF_3)SO_3$ H, -CF $(CF_3)CF_2$ SO₃ H,
- $-CF(CF_3)CF(CF_3)SO_3H$, $-C(CF_3)_2CF_2SO_3H$ tht
- $-CF_2$ C (CF_3)₂ SO₃ Hの基が結合した酸、例えば、下記式 (9-1) \sim (9-10) の酸等を挙げることができる。

【0095】 【化28】

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3H (9-1)

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3H (9-2)

【0096】 【化29】

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3 H (9-3)

$$CF_2$$
- CF_2 - SO_3 H (9-4)

[0097]



[0098] 【化31】

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3 H (9-7)

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3 H (9-8)

[0099] 【化32】

$$CF_2$$
— CF_2 — SO_3 H (9-9)

[0100]

また、本発明における好ましい酸 (γ-1) としては、例えば、

1-フルオロエタンスルホン酸、1-フルオロ-n-プロパンスルホン酸、1-フルオロ -n-プタンスルホン酸、1-フルオロ-n-オクタンスルホン酸、1,1-ジフルオロ エタンスルホン酸、1, 1-ジフルオロ-n-プロパンスルホン酸、1, 1-ジフルオロ -n-ブタンスルホン酸、1,1-ジフルオロ-n-オクタンスルホン酸、1-トリフル オロメチルーnープロパンスルホン酸、1-トリフルオロメチルーnーブタンスルホン酸 、1-トリフルオロメチル-n-オクタンスルホン酸、1,1-ビス(トリフルオロメチ ル) エタンスルホン酸、1, 1-ビス(トリフルオロメチル) - n-プロパンスルホン酸 、1, 1-ビス (トリフルオロメチル) - n - ブタンスルホン酸、1, 1 - ビス (トリフ ルオロメチル) - n-オクタンスルホン酸や、

[0101]

前記式 (13) ~ (19) で表される基の結合手に、-CF2 SO3 H、



 $-CHFSO_3H$ 、 $-CH(CF_3)SO_3H$ または $-C(CF_3)_2SO_3H$ の基が結合した酸、例えば、下記式 $(10-1)\sim(10-40)$ の酸等を挙げることができる。

$$CH_2$$
— CF_2 — SO_3H (10-1)

$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-2)

$$C(CF_3)_2$$
— SO_3H (10-4)

$$CH_2$$
— CF_2 — SO_3H (10-5)

$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-6)

$$CF_2$$
— SO_3H (10-7)

$$C(CF_3)_2$$
— SO_3H (10-8)



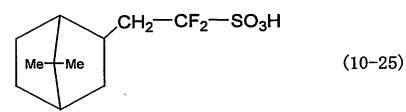
$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-10)

$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-14)



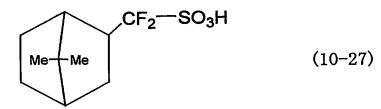
$$CH_2$$
- CF_2 - SO_3 H (10-17)





$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-26)

【0115】 【化46】



$$C(CF_3)_2$$
— SO_3H (10-28)

$$CH_2$$
— CF_2 — SO_3H (10-29)



$$C(CF_3)_2$$
— SO_3H (10-32)

$$CH_2$$
— CF_2 — SO_3 H (10-33)

$$CH_2$$
— $C(CF_3)_2$ — SO_3H (10-34)



【化52】

[0122]

また、本発明における好ましい酸(γ-2)としては、例えば、

メタンスルホン酸、エタンスルホン酸、nープロパンスルホン酸、nープタンスルホン酸、iーブタンスルホン酸、secープタンスルホン酸、tーブタンスルホン酸、nーペンタンスルホン酸、nーヘキサンスルホン酸、nーオクタンスルホン酸、シクロペンタンスルホン酸、シクロヘキサンスルホン酸等の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキルスルホン酸類:

ベンゼンスルホン酸、p-hルエンスルホン酸、ベンジルスルホン酸、 α --ナフタレンスルホン酸、 β --ナフタレンスルホン酸等の芳香族スルホン酸類;

10-カンファースルホン酸や、

前記式 (13) ~ (19) で表される基の結合手に、 $-SO_3$ H基が結合した酸等を挙げることができる。

[0123]

さらに、本発明における好ましい酸 (γ-3) としては、例えば、

酢酸、n-プロピオン酸、酪酸、イソ酪酸、吉草酸、イソ吉草酸、カプロン酸、安息香酸、サリチル酸、フタル酸、テレフタル酸、 α ーナフタレンカルボン酸、 β ーナフタレンカルボン酸、シクロブタンカルボン酸、シクロペンタンカルボン酸、シクロペキサンカルボン酸、1,1ーシクロブタンジカルボン酸、1,2ーシクロペンタンジカルボン酸、1,1ーシクロペンタンジカルボン酸、1,3ーシクロペンタンジカルボン酸、1,3ーシクロペキサンジカルボン酸、1,3ーシクロヘキサンジカルボン酸、1,3ーシクロヘキサンジカルボン酸、1,3ーシクロヘキサンジカルボン酸、2ーノルボルナンカルボン酸、2,3ーノルボルナンジカルボン酸、ノルボルニルー2ー酢酸、1ーアダマンタンカルボン酸、1,3ーアダマンタンが酢酸、1,3ーアダマンタンジカルボン酸、1,3ーアダマンタンジ酢酸、リトコール酸、デオキシコール酸、ケノデオキシコール酸、コール酸や、

前記式 (13) ~ (19) で表される基の結合手に、-COOH基が結合した酸等を挙げることができる。

[0124]

酸 (β) 、酸 $(\gamma-1)$ 、酸 $(\gamma-2)$ あるいは酸 $(\gamma-3)$ を発生するオニウム塩化合物としては、例えば、ジフェニルヨードニウム塩、ビス (4-t-7)チルフェニル)ヨードニウム塩、トリフェニルスルホニウム塩、

4-ヒドロキシフェニル・フェニル・メチルスルホニウム塩、シクロヘキシル・2-オキソシクロヘキシル・メチルスルホニウム塩、ジシクロヘキシル・2-オキソシクロヘキシルスルホニウム塩、4-ヒドロキシフェニル・ベンジル・メチルスルホニウム塩、

1-ナフチルジメチルスルホニウム塩、1-ナフチルジエチルスルホニウム塩、4-シア ノー1-ナフチルジメチルスルホニウム塩、4-シアノー1-ナフチルジエチルスルホニ ウム塩、4-ニトロー1-ナフチルジメチルスルホニウム塩、4-ニトロー1-ナフチル ジエチルスルホニウム塩、4-メチル-1-ナフチルジメチルスルホニウム塩、4-メチ



ルー1ーナフチルジエチルスルホニウム塩、4ーヒドロキシー1ーナフチルジメチルスル ホニウム塩、4ーヒドロキシー1ーナフチルジエチルスルホニウム塩、

[0125]

1-(4-ヒドロキシナフタレン<math>-1-イル)テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4--メトキシナフタレン-1-イル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1- (4-エトキシ ナフタレン-1-イル)テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-n-ブトキシナフタ レン-1-イル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-メトキシメトキシナフタレ ン-1-イル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-エトキトメトキシナフタレン -1-イル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1-〔4-(1-メトキシエトキシ) ナフ タレン-1-イル〕テトラヒドロチオフェニウム塩、1-〔4-(2-メトキシエトキシ) ナフタレン-1-イル] テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-メトキシカルボニ ルオキシナフタレン-1-イル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-エトキシカ ルボニルオキシナフナフタレン-1-イル)テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4n-プロポキシカルボニルオキシナフタレン-1-イル)テトラヒドロチオフェニウム塩 、1- (4-i-プロポキシカルボニルオキシナフタレン-1-イル) テトラヒドロチオ フェニウム塩、1-(4-n-ブトキシカルボニルオキシナフタレン-1-イル)テトラ ヒドロチオフェニウム塩、1- (4-t-ブトキシカルボニルオキシナフタレン-1-イ ル) テトラヒドロチオフェニウム塩、1- (4- (2-テトラヒドロフラニルオキシ) ナ フタレン-1-イル] テトラヒドロチオフェニウム塩、1-〔4-〔2-テトラヒドロピ ラニルオキシ)ナフタレン-1-イル]テトラヒドロチオフェニウム塩、1-(4-ベン ジルオキシナフタレンー1ーイル)テトラヒドロチオフェニウム塩、1-〔1-(1-ナ フチルアセトメチル)] テトラヒドロチオフェニウム塩 等を挙げることができる。

[0126]

また、酸 (β) 、酸 $(\gamma-1)$ あるいは酸 $(\gamma-2)$ を発生するスルホン化合物としては、 例えば、 $\beta-$ ケトスルホン、 $\beta-$ スルホニルスルホンや、これらの化合物の $\alpha-$ ジアゾ化 合物等を挙げることができる。

また、酸 (β) 、酸 $(\gamma-1)$ あるいは酸 $(\gamma-2)$ を発生するスルホン酸化合物としては、例えば、スルホン酸エステル、スルホン酸イミド、アリールスルホン酸エステル、イミノスルホネート等を挙げることができる。

また、酸 (γ-3) を発生するカルボン酸化合物としては、例えば、カルボン酸エステル、カルボン酸イミド、カルボン酸シアネート等を挙げることができる。

[0127]

また、酸 (β) 、酸 $(\gamma-1)$ 、酸 $(\gamma-2)$ あるいは酸 $(\gamma-3)$ を発生するジアゾケトン化合物としては、例えば、1,3-ジケト-2-ジアゾ化合物、ジアゾベンゾキノン化合物、ジアゾナフトキノン化合物等を挙げることができる。

また、酸 (β) 、酸 $(\gamma-1)$ 、酸 $(\gamma-2)$ あるいは酸 $(\gamma-3)$ を発生するハロゲン含有化合物としては、例えば、ハロアルキル基含有炭化水素化合物、ハロアルキル基含有複素環式化合物等を挙げることができる。

[0128]

酸発生剤 (B1) および酸発生剤 (B2) 以外の好ましい酸発生剤 (以下、単に「他の酸発生剤」という。)としては、例えば、

37x = n - k = 0



ルスルホニウム pートルエンスルホネート等の他のオニウム塩化合物;

4-トリスフェナシルスルホン、メシチルフェナシルスルホン、ビス (フェニルスルホニル) メタン等の他のスルホン化合物;

ベンゾイントシレート、ニトロベンジルー9,10-ジエトキシアントラセンー2-スルホネート等の他のスルホン酸化合物;

[0129]

1,2-ナフトキノンジアジドー4-スルホニルクロリド、1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホニルクロリド、2,3,4,4'-テトラヒドロキシベンゾフェノンの1,2-ナフトキノンジアジドー4-スルホン酸エステルまたは1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸エステル、1,1,1-トリス(4-ヒドロキシフェニル)エタンの1,2-ナフトキノンジアジドー4-スルホン酸エステルまたは1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸エステル等の他のジアゾケトン化合物;

フェニルビス (トリクロロメチル) -s-トリアジン、4-メトキシフェニルビス (トリクロロメチル) <math>-s-トリアジン、1-ナフチルビス (トリクロロメチル) -s-トリアジン等の (トリクロロメチル) <math>-s-トリアジン誘導体、1,1-ビス (4-クロロフェニル) -2,2,2-トリクロロエタン等の他のハロゲン含有化合物;

[0130]

下記式(20)で表されるジスルホニルジアゾメタン化合物

[0131]

【化53】

〔式 (20) において、各R⁶ は相互に独立にアルキル基、アリール基、ハロゲン置換アルキル基、ハロゲン置換アリール基等の1価の基を示す。〕;

[0132]

下記式 (21-1) または式 (21-2) で表されるオキシムスルホネート化合物

【0133】 【化54】

〔式(2 1-1)および式(2 1-2)において、各 R^7 および各 R^8 は相互に独立に 1 価の有機基を示す。〕

等を挙げることができる。

[0134]

前記ジスルホニルジアゾメタン化合物の具体例としては、ビス(トリフルオロメタンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキサンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(ベンゼンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(p-hルエンスルホニル)ジアゾメタン、メタンスルホニル-p-hルエンスルホニルジアゾメタン、シクロヘキサンスルホニル-1, 1



-ジメチルエチルスルホニルジアゾメタン、ビス(1, 1-ジメチルエタンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(3, 3-ジメチル-1, 5-ジオキサスピロ [5. 5] ドデカン-8-スルホニル)ジアゾメタン、ビス(1, 4-ジオキサスピロ [4. 5] デカン-7-スルホニル)ジアゾメタン等を挙げることができる。

[0135]

式 (21-1) および式 (21-2) において、 R^7 の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、フェニル基、トシル基、トリフルオロメチル基、ノナフルオローn-ブチル基等を挙げることができる。

また、 R^8 の具体例としては、フェニル基、トシル基、ナフチル基等を挙げることができる。

[0136]

さらに、前記以外の好ましい他の酸発生剤としては、例えば、下記するオキシム化合物のトリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオローnーブタンスルホネート、パーフルオローnーオクタンスルホネート、ベンゼンスルホネート、pートルエンスルホネート、メタンスルホネート、nーブタンスルホネート等のスルホン酸エステル類を挙げることができる。

[0137]

前記オキシム化合物としては、例えば、2, 2—ジフルオロー2-メチルアセトフェノン-O-メチルスルホニルオキシム、2, 2—ジクロロー2-メトキシメチルー2' -メチルアセトフェノン-O- (n-プロピル) スルホニルオキシム、2, 2—ジフルオロー2-エチルアセトフェノン-O- (n-プロピル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロー2-フェニルアセトフェノン-O-エチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-フェニルアセトフェノン-O- (p-トリル) スルホニルオキシム、2-グロロー2-フルオロ-2-ジフルオロ-2-ジフルオロ-2-ジフルオロ-2-ジフルオロ-2-ジフルオロ-2-メチルー2-ジアセトフェノン-2-ジフルオロ-2-メチルアセトフェノン-2-ジフルオロ-2-メチルアセトフェノン-2-ジフルオロ-2-メチルアセトフェノン-2-ジフルオロメチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-メチルアセトフェールアセトン-2-ジフルオロメチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-メチルアセトフェークロへキシル)メチル-2-チエニルケトン-2-メチルスルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-フェニル)メチル-2-フリルケトン-2-(2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジウロロ-2-ブロピル)スルホニルオキシム、2-ジフローカー

[0138]

2, 2— \overline{y} 7 \overline{y} 7 \overline{y} 1 \overline{y} 1 \overline{y} 2 \overline{y} 2 \overline{y} 7 \overline{y} 2 \overline{y} 1 \overline{y} 2 \overline{y}

[0139]

2, 2-ジフルオロ-2-メトキシカルボニルアセトフェノン-0-メチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-エトキシカルボニルアセトフェノン-0-(n-プロ



ピル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-フェノキシカルボニルアセトフェノン-0-エチルスルホニルオキシム、2-クロロ-2-フルオロ-2-シクロヘキシルオキシカルボニルアセトフェノン-0- (p-トリル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2- (n-プロポキシカルボニル) アセトフェノン-0- (10-カンファー) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-メトキシカルボニル-4'-メトキシアセトフェノン-0- (n-プロピル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-メトキシカルボニルアセトナフトン-0-トリフルオロメチルスルホニルオキシム、1, 1-ジフルオロ-1-フェノキシカルボニルアセトン-0- (n-ブチル) スルホニルオキシム、(1, 1-ジフルオロ-1-フェノキシカルボニルアセトン-0- (1-ジフルオロ-1-フェノキシカルボニル メチルスルホニルオキシム、(1, 1-ジフルオロ-1-フェノキシカルボニル メチルスルホニルオキシム、(1, 1-ジフルオロ-1-フェノキシカルボニル) メチル-2'-フリルケトン-0- (1-プロピル) スルホニルオキシム

[0140]

 $2, 2-ijn\lambda 1-2-(N, N-ijx+npz|i)$ $pthz_1 - 0-x+nz_n$ x=nx+2 x=

[0141]

[0142]



A、(1, 1-i)フルオロ-1-iクロヘキシルスルフィニル)メチル-2 ・-チエニルケトン-O-iメチルスルホニルオキシA、(1, 1-i)クロロ-1-iフェニルスルフィニル)メチル-2 ・-フリルケトン-O-(n-i)ロピル)スルホニルオキシA、

[0143]

2, 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルアセトフェノン-〇-(n-プロピル)ス ルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルアセトフェノン-〇-メチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルアセトフェノ ン-〇-エチルスルホニルオキシム、2,2-ジクロロ-2-フェニルスルホニルアセト フェノン-〇-メチルスルホニルオキシム、2,2-ジフルオロ-2-フェニルスルホニ ルアセトフェノン-〇-(10-カンファー)スルホニルオキシム、2,2-ジフルオロ -2-フェニルスルホニルアセトフェノン-O-(p-トリル)スルホニルオキシム、2 , 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルアセトフェノン-O-トリフルオロメチルス ルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-フェニルスルホニル-4, ーメトキシアセ トフェノン-O- (n-プロピル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-フェ ニルスルホニルー4'ーメトキシアセトフェノン一〇-メチルスルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルー4'-メトキシアセトフェノン-0-エチル スルホニルオキシム、2, 2-ジクロロ-2-フェニルスルホニル-4'ーメトキシアセ トフェノン-〇-メチルスルホニルオキシム、2,2-ジフルオロ-2-フェニルスルホ ニルー4'ーメトキシアセトフェノン-〇-(10-カンファー)スルホニルオキシム、 2, 2-ジフルオロー2-フェニルスルホニルー4'ーメトキシアセトフェノンー〇ー(p-トリル) スルホニルオキシム、2, 2-ジフルオロ-2-フェニルスルホニル-4' ーメトキシアセトフェノンー〇ートリフルオロメチルスルホニルオキシム、

[0144]

2, 2— \overline{y} フルオロ-2- \overline{y} ェールスルホニル-2, \overline{y} - \overline{y} -

[0145]



ルホニルアセトフェノンー〇ーベンジルスルホニルオキシム、2, 2―ジフルオロー2ーフェニルスルホニルアセトフェノンー〇ー(1ーナフチル)スルホニルオキシム、

[0146]

[0147]

2, 2— \overline{y} 7 \overline{y}

[0148]

2, 2-ij フルオロー 2-i トロアセトフェノンー0-i メチルスルホニルオキシム、2, 2-ij クロロー 2-i トロー 2 ・ メチルアセトフェノンー0-i (i ープロピル) スルホニルオキシム、i 2, i ーグフロロー i ーフ・カー i ーフ・カー i ーフ・カー i ース・カー i ー

[0149]



ニル) エチル] ベンゼン、1, 1, 4, 4-テトラフルオロー1, 4-ジ(メチルスルホニル)-2, 3-ブタンジオン-O, O-ジ(メチルスルホニル)ジオキシム 等を挙げることができる。

[0150]

本発明においては、酸発生剤(B)として他の酸発生剤のみを使用することもできるが、他の酸発生剤を酸発生剤(B1)あるいは酸発生剤(B1)と酸発生剤(B2)との混合物と組み合わせて使用することも好ましい。

[0151]

本発明において、酸発生剤 (B) は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

酸発生剤(B)の使用量は、レジストとしての感度および現像性を確保する観点から、全ポリシロキサン成分100重量部に対して、通常、0.1~30重量部、好ましくは0.5~20重量部である。この場合、酸発生剤(B)の使用量が0.1重量部未満では、感度および現像性が低下する傾向があり、一方30重量部を超えると、放射線に対する透明性が低下して、矩形のレジストパターンを得られ難くなる傾向がある。

[0152]

-添加剤-

本発明の感放射線性樹脂組成物には、酸拡散制御剤、溶解制御剤、界面活性剤等の各種の添加剤を配合することができる。

前記酸拡散制御剤は、露光により酸発生剤から生じる酸のレジスト被膜中における拡散 現象を制御し、非露光領域における好ましくない化学反応を抑制する作用を有する成分で ある。

このような酸拡散制御剤を配合することにより、得られる感放射線性樹脂組成物の貯蔵 安定性がさらに向上し、またレジストとしての解像度がさらに向上するとともに、露光か ら現像処理までの引き置き時間(PED)の変動によるレジストパターンの線幅変化を抑 えることができ、プロセス安定性に極めて優れた組成物が得られる。

酸拡散制御剤としては、レジストパターンの形成工程中の露光や加熱処理により塩基性が変化しない含窒素有機化合物が好ましい。

このような含窒素有機化合物としては、例えば、下記式 (22) で表される化合物 (以下、「酸拡散制御剤 (C)」という。)を挙げることができる。

【0153】 【化55】

$$R^{9} - N - \left(U^{1} - N^{9}\right)_{S} R^{9}$$
 (22)

〔式(22)において、各 R^9 は相互に独立に水素原子、直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、アリール基またはアラルキル基を示し、これらのアルキル基、アリール基およびアラルキル基は水酸基等の官能基で置換されていてもよく、 U^1 は2価の有機基を示し、S は $0\sim 2$ の整数である。〕

[0154]

酸拡散制御剤(C)において、s=0の化合物を「含窒素化合物(C 1)」とし、 $s=1\sim2$ の化合物を「含窒素化合物(C 2)」とする。また、窒素原子を 3 個以上有するポリアミノ化合物および重合体をまとめて「含窒素化合物(C 3)」とする。

さらに、酸拡散制御剤 (C) 以外の含窒素有機化合物としては、例えば、4級アンモニウムヒドロキシド化合物、アミド基含有化合物、ウレア化合物、含窒素複素環化合物等を挙げることができる。

[0155]

含窒素化合物(C1)としては、例えば、n-ヘキシルアミン、n-ヘプチルアミン、



[0156]

含窒素化合物(C2)としては、例えば、エチレンジアミン、N, N, N', N' ーテトラメチルエチレンジアミン、N, N, N', N' ーテトラキス(2-ヒドロキシプロピル)エチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、1, 3-ビス [1-(4-アミノフェニル)-1-メチルエチル] ベンゼンテトラメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、4, 4' -ジアミノジフェニルメタン、4, 4' -ジアミノジフェニルエーテル、4, 4' -ジアミノベンゾフェノン、4, 4' -ジアミノブフェニル)-2-(4-アミノフェニル)-2-(4-アミノフェニル)-2-(4-アミノフェニル)-2-(4-アミノフェニル) -2-(4-アミノフェニル) -2-(4-ビス [1-(4-アミノフェニル) -1-メチルエチル] ベンゼン、1, 3-ビス [1-(4-アミノフェニル) -1-メチルエチル] ベンゼン、ビス (2-ジメチルアミノエチル) エーテル、ビス (2-ジエチルアミノエチル) エーテル、ビス (2-ジエチルアミノエチル) エーテル、ビス (2-ジエチルアミノエチル)エーテル、ビス (2-ジエチルアミノエチル)エーテル・ビス (2-ジエチルアミノエチル)

含窒素化合物(C3)としては、例えば、ポリエチレンイミン、ポリアリルアミン、2ージメチルアミノエチルアクリルアミドの重合体等を挙げることができる。

前記 4 級アンモニウムヒドロキシド化合物としては、例えば、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、テトラーn-プロピルアンモニウムヒドロキシド、テトラーn-ブチルアンモニウムヒドロキシド等を挙げることができる。

[0157]

前記アミド基含有化合物としては、例えば、N-t-ブトキシカルボニルジーn-オク チルアミン、N-t-ブトキシカルボニルジ-n-ノニルアミン、N-t-ブトキシカル ボニルジーnーデシルアミン、Nーtープトキシカルボニルジシクロヘキシルアミン、N ーtーブトキシカルボニルー1ーアダマンチルアミン、N-tープトキシカルボニルーN ーメチルー1ーアダマンチルアミン、N, N-ジーt-プトキシカルボニル-1-アダマ ンチルアミン、N, N-ジーt-ブトキシカルボニル-N-メチル-1-アダマンチルア ミン、N-t-プトキシカルボニル-4, 4'-ジアミノジフェニルメタン、N, N'-ジーtープトキシカルボニルヘキサメチレンジアミン、N, N, N',N' ーテトラーt-プトキシカルボニルヘキサメチレンジアミン、N. N' - ジー t - プトキシカルボニルー 1, 7-ジアミノヘプタン、N, N' -ジーtープトキシカルボニルー1, 8-ジアミノ オクタン、N, N' ージーtープトキシカルボニルー1, 9ージアミノノナン、N, N'ージーtープトキシカルボニルー1, 10ージアミノデカン、N, N'ージーtープトキ シカルボニルー1, 12ージアミノドデカン、N, N'ージーtープトキシカルボニルー 4. 4' -ジアミノジフェニルメタン、N-t-プトキシカルボニルベンズイミダゾール 、N-t-プトキシカルボニルー2-メチルベンズイミダゾール、N-t-プトキシカル ボニルー2-フェニルベンズイミダゾール等のN-t-プトキシカルボニル基含有アミノ 化合物のほか、ホルムアミド、N-メチルホルムアミド、N.N-ジメチルホルムアミド





、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、 $N,\ N-$ ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド、ピロリドン、N-メチルピロリドン等を挙げることができる。

[0158]

[0159]

これらの酸拡散制御剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。酸拡散制御剤の配合量は、酸発生剤(B)に対して、通常、100モル%以下、好ましくは50モル%以下、さらに好ましくは30モル%以下である。この場合、酸拡散制御剤の配合量が100モル%を超えると、レジストとしての感度や露光部の現像性が低下する傾向がある。なお、酸拡散制御剤の配合量が0.1モル%未満であると、プロセス条件によっては、レジストとしてのパターン形状や寸法忠実度が低下するおそれがある。

[0160]

前記溶解制御剤としては、好ましくは、例えば、下記式(23)で表される化合物(以下、「溶解制御剤(D1)」という。)、下記式(24)で表される化合物(以下、「溶解制御剤(D2)」という。)、下記式(26)で表される繰り返し単位を有するポリケトン(以下、「溶解制御剤(D3)」という。)、下記一般式(27)で表される繰り返し単位を有するポリスピロケタール(以下、「溶解制御剤(D4)」という。)等を挙げることができ、さらに好ましくは、溶解制御剤(D1)および溶解制御剤(D2)の群から選ばれる少なくとも1種および/または溶解制御剤(D3)および溶解制御剤(D4)の群から選ばれる少なくとも1種である。このような溶解制御剤を含有することにより、レジストとしたときの溶解コントラストおよび溶解速度をより適切に制御することができる。

[0161]



【化56】

[0162]

[式(23)および式(24)において、各 R^{10} は相互に独立に水素原子、フッ素原子、炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、炭素数 $1\sim10$ の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基、または下記式(25)で表される基

【0163】 【化57】

[0164]

(式中、各Rf³は相互に独立に水素原子、メチル基またはトリフルオロメチル基を示し、 U^2 は単結合、メチレン基、シクロヘキシレン基またはフェニレン基を示し、 R^{11} は水素原子または酸により解離して水素原子を生じる1価の有機基を示し、Vは0~3の整数であり、Wは0または1である。)

を示し、かつ R^{10} の少なくとも 1 つが式(2 5)で表される基であり、 t および u は相互に独立に $0\sim 2$ の整数である。〕

【0165】 【化58】

$$R^{10}$$
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}
 R^{10}

〔式 (26) および式 (27) において、各R¹⁰は式 (23) および式 (24) における 出証特 2004-3106719



R¹⁰と同義である。〕

[0166]

式(23)、式(24)、式(26)および式(27)において、 R^{10} の炭素数 $1\sim 1$ 0の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、i-プチル基、i-プチル基、i-プチル基、i-プチル基、i-プチル基、i-プチル基、i-

また、 R^{10} の炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状もしくは分岐状のフッ素化アルキル基としては、例えば、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、ヘプタフルオローn-プロピル基、ノナフルオロ-n-ブチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ベンチル基、パーフルオロ-n-ブシル基等を挙げることができる。

[0167]

また、 R^{10} を示す前記式(25)で表される基において、 U^2 のシクロヘキシレン基およびフェニレン基中の2つの結合手はそれぞれ、1, 2 -位、1, 3 -位あるいは1, 4 -位にあることができる。

[0168]

また、 R^{11} の酸により解離して水素原子を生じる1価の有機基としては、例えば、t-プトキシカルボニル基、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、i-プロポキシカルボニル基、9-フルオレニルメチルカルボニル基、2, 2, 2-トリクロロエチルカルボニル基、2- (トリメチルシリル) エチルカルボニル基、i-ブチルカルボニル基、ビニルカルボニル基、アリルカルボニル基、ベンジルカルボニル基、4-エトキシー1-ナフチルカルボニル基、メチルジチオカルボニル基等の有機カルボニル基;

[0169]

メトキシメチル基、メチルチオメチル基、エトキシメチル基、エチルチオメチル基、 tープトキシメチル基、 tープチルチオメチル基、 (フェニルジメチルシリル) メトキシメチル基、 ベンジロキシメチル基、 tープトキシメチル基、シロキシメチル基、 2ーメトキシエトキシメチル基、 2, 2, 2ートリクロロエトキシメチル基、 ビス (2ークロロエトキシ) メチル基、 2-(トリメチルシリル) エトキシメチル基、 1ーメトキシシクロヘキシル基、テトラヒドロピラニル基、 4ーメトキシテトラヒドロピラニル基、 テトラヒドロフラニル基、 テトラヒドロチオピラニル基、 テトラヒドロチオフラニル基、 1ーメトキシエチル基、 1ーエトキシエチル基、 1ー(2ークロロエトキシ) エチル基、 1ーメチルー1ーメトキシエチル基、 1ーメチルー1ーベンジロキシエチル基、 1ー(2ークロロエトキシ) エチル基、 1ーメチルー1ーベンジロキシエチル基、 2, 2, 2ートリクロロエチル基、 2-トリメチルシリルエチル基、 2-(フェニルセレニル) エチル基 等の、式 (25) 中の酸素原子と結合してアセタール構造を形成する有機基;

[0170]

トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリーiープロピルシリル基、ジメチルーiープロピルシリル基、ジエチルーiープロピルシリル基、ジメチルエチルシリル基、tーブチルジメチルシリル基、 tーブチルジフェニルシリル基、トリベンジルシリル基、トリーpーキシリルシリル基、トリフェニルシリル基、ジフェニルメチルシリル基、tーブチルメトキシフェニルシリル基等のアルキルシリル基;

2-メチル-2-アダマンチル基、2-エチル-2-アダマンチル基、2-メチル-2-ノルボルニル基、2-エチル-2-ノルボルニル基、1-メチルシクロペンチル基、1-エチルシクロペンチル基、1-メチルシクロヘキシル基、1-エチルシクロヘキシル基等 のアルキル置換脂環族基

等を挙げることができる。

[0171]

これらの酸により解離して水素原子を生じる1価の有機基のうち、tープトキシカルボ



ニル基、メトキシメチル基、エトキシメチル基、1-メトキシエチル基、1-エトキシエ チル基等が好ましい。

[0172]

好ましい溶解制御剤(D1)としては、例えば、下記式(D1-1)~(D1-4)で表さ れる化合物等を挙げることができる。

[0173]

【化59】

$$F_3C$$
 C
 CF_3
 CF_3

[0174] 【化60】

$$R^{12}O-C$$
 CF_3
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4
 CF_3
 CF_3

[0175]

〔式 (D1-1) \sim (D1-4) において、各 R^{12} は相互に独立に水素原子、 t-プトキシカルポニル基、メトキシメチル基、エトキシメチル基、1-メトキシエチル基または1-エ トキシエチル基を示し、各Rf4は相互に独立に水素原子、フッ素原子またはトリフルオロ メチル基を示す。但し、一般式 (D1-3) および一般式 (D1-4) では、それぞれ 8 つの Rf4が同時に水素原子をとることがない。]

また、好ましい溶解制御剤 (D2) としては、例えば、下記式 (D2-1) ~ (D2-5)



で表される化合物等を挙げることができる。

$$F_3C$$
 CF_3
 CF_3

[0178] 【化62】

$$Rf^4$$
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3

$$Rf^4$$
 F_3C
 CF_3
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4
 Rf^4

[0179] 【化63】

$$R^{12}O$$
 CF_3 CF_3 CF_3 CF_3

[0180]

〔式 (D 2-1) ~ (D 2-5) において、各R¹²および各Rf⁴は式 (D 1-1) ~ (D 1-4) におけるそれぞれ R^{12} および R f^4 と同義である。但し、式(D 2-3)および式(D 2-4) では、それぞれ4つの Rf^4 が同時に水素原子をとることがない。]

[0181]



溶解制御剤(D 1)としては、例えば、下記式(D 1-1-1)、式(D 1-1-2)、式(D 1-2-1)または式(D 1-2-2)の化合物がさらに好ましく、また溶解制御剤(D 2)としては、例えば、下記式(D 2-1-1)、式(D 2-1-2)、式(D 2-2-1)、式(D 2-2-2)または式(D 2-3-1)の化合物がさらに好ましい。

【0182】 【化64】

$$CF_3$$
 CF_3
 $C-OH$
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3

【0183】 【化65】

$$F_3C$$
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3

$$F_3C$$
 C
 CF_3
 $CF_$

【0184】 【化66】

$$\begin{array}{c|c} \mathsf{CF_3} & \mathsf{CF_3} \\ \mathsf{C} & \mathsf{C} \\ \mathsf{CF_3} & \mathsf{CF_3} \end{array} \qquad \qquad (D2-1-1)$$



【0185】 【化67】

$$F_3C$$
 CF_3
 CF_3

【0186】

$$(H_3C)_3COCO$$
 CF_3
 CF_3

[0187]

また、溶解制御剤 (D4) としては、下記式 (D4-1) で表される繰り返し単位を有するポリスピロケタールがさらに好ましい。

【0188】 【化69】

[0189]

溶解制御剤 (D3) であるポリケトンおよび溶解制御剤 (D4) であるポリスピロケタールのMwは、通常、300~100, 000、好ましくは800~3, 000である。

[0190]



本発明において、溶解制御剤の配合量は、全ポリシロキサン成分100重量部に対して、通常、50重量部以下、好ましくは30重量部以下である。この場合、溶解制御剤の配合量が50重量部を超えると、レジストとしての耐熱性が低下する傾向がある。

[0191]

前記界面活性剤は、塗布性、ストリエーション、現像性等を改良する作用を示す成分である。

このような界面活性剤としては、例えば、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステアリルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシエチレンnーオクチルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンnーノニルフェニルエーテル、ポリエチレングリコールジラウレート、ポリエチレングリコールジステアレート等のノニオン系界面活性剤のほか、以下商品名で、KP341(信越化学工業(株)製)、ポリフローNo. 75,同No. 95(共栄社化学(株)製)、エフトップEF301,同EF303,同EF352(トーケムプロダクツ(株)製)、メガファックスF171,同F173(大日本インキ化学工業(株)製)、フロラードFC430,同FC431(住友スリーエム(株)製)、アサヒガードAG710,サーフロンS-382,同SC-101,同SC-102,同SC-103,同SC-104,同SC-105,同SC-106(旭硝子(株)製)等を挙げることができる。

これらの界面活性剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

界面活性剤の配合量は、全ポリシロキサン成分100重量部に対して、通常、2重量部 以下である。

また、前記以外の添加剤としては、ハレーション防止剤、接着助剤、保存安定化剤、消 泡剤等を挙げることができる。

[0192]

-組成物溶液の調製-

本発明の感放射線性樹脂組成物は、普通、その使用に際して、全固形分濃度が、通常、 $1\sim25$ 重量%、好ましくは $2\sim15$ 重量%となるように、溶剤に溶解したのち、例えば孔径 $0.2~\mu$ m程度のフィルターでろ過することによって、組成物溶液として調製される

前記組成物溶液の調製に使用される溶剤としては、例えば、

2ープタノン、2ーペンタノン、3ーメチルー2ープタノン、2ーへキサノン、4ーメチルー2ーペンタノン、3ーメチルー2ーペンタノン、3,3ージメチルー2ープタノン、2ーへプタノン、2ーオクタノン等の直鎖状もしくは分岐状のケトン類;シクロペンタノン、3ーメチルシクロペンタノン、シクロへキサノン、2ーメチルシクロペキサノン、2,6ージメチルシクロへキサノン、イソホロン等の環状のケトン類;プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノーカープロピルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノーカーアセテート、プロピレングリコールモノーカーアルアセテート、プロピレングリコールモノーカーアチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノーカーアセテート、プロピレングリコールモノーカーでチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノーカーアセテート

[0193]

2-ヒドロキシプロピオン酸メチル、2-ヒドロキシプロピオン酸エチル、2-ヒドロキシプロピオン酸 n-プロピル、2-ヒドロキシプロピオン酸 i-プロピル、2-ヒドロキシプロピオン酸 i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸 i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸 i-プチル、2-ヒドロキシプロピオン酸 i-プチル等のi-

3-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル等の3-アルコキシプロピオン酸アルキル類や、



[0194]

2, 3-ジフルオロベンジルアルコール、2, 2, 2-トリフルオロエタノール、1, 3-ジフルオロ-2-プロパノール、、1, 1, 1-トリフルオロ-2-プロパノール、3, 3-トリフルオロ-1-プロパノール、2, 2, 3, 3, 4, 4, 4-ヘプタフルオロ-1-ブタノール、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5-オクタフルオロ-1-ペンタノール、3, 3, 4, 4, 5, 5, 5-ヘプタフルオロ-2-ペンタノール、1 H, 1 H,

[0195]

2, 2, 2-トリフルオロエチルプチレート、エチルヘプタフルオロブチレート、ヘプタ フルオロブチル酢酸エチル、ヘキサフルオログルタル酸エチル、エチルー3-ヒドロキシ -4, 4, 4-トリフルオロブチレート、エチルー2-メチルー4, 4, 4-トリフルオ ロアセトアセテート、エチルペンタフルオロベンゾエート、エチルペンタフルオロプロピ オネート、ペンタフルオロプロピオン酸エチル、エチルパーフルオロオクタノエート、エ チルー4, 4, 4ートリフルオロアセトアセテート、エチルー4, 4, 4ートリフルオロ プチレート、エチルー4, 4, 4ートリフルオロクロトネート、エチルトリフルオロスル ホネート、エチルー3ー(トリフルオロメチル)ブチレート、エチルトリフルオロピルベ ート、エチルトリフルオロアセテート、イソプロピルー4,4,4ートリフルオロアセト アセテート、メチルパーフルオロデカノエート、メチルパーフルオロ (2-メチル-3-オキサヘキサノエート)、メチルパーフルオロノナノエート、メチルパーフルオロオクタ ノエート、メチルー2, 3, 3, 3ーテトラフルオロプロピオネート、メチルトリフルオ ロアセトアセテート、メチルトリフルオロアセトアセテート、パーフルオロ(2,5,8 - トリメチル-3,6,9-トリオキサドデカン酸)メチル、プロピレングリコールトリ フルオロメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールメチルエーテルトリフルオロ メチルアセテート、トリフルオロメチル酢酸nーブチル、3-トリフルオロメトキシプロ ピオン酸メチル、1,1,1ートリフルオロー2ープロピルアセテート、トリフルオロ酢 酸nープチル等のフッ素含有エステル類;

[0196]

2-フルオロアニソール、3-フルオロアニソール、4-フルオロアニソール、2, 3-ジフルオロアニソール、2, 4-ジフルオロアニソール、2, 5-ジフルオロアニソール、5, 8-ジフルオロー1, 4-ベンゾジオキサン、トリフルオロアセトアルデヒドエチルへミアセタール、2H-パーフルオロ(5-メチルー3, 6-ジオキサノナン)、2H-パーフルオロ(5, 8, 11, 14-テトラメチルー3, 6, 9, 12, 15-ペンタオキサオクタデカン)、(パーフルオロ-ローブチル)テトラヒドロフラン、パーフルオロ(n-プチルテトラヒドロフラン)、プロピレングリコールトリフルオロメチルエーテル等のフッ素含有エーテル類;

[0197]

2, 4-ジフルオロプロピオフェノン、フルオロシクロヘキサン、1, 1, 1, 2, 2, 3, 3-ヘプタフルオロ-7, 7-ジメチル-4, 6-オクタンジオン、1, 1, 1, 1, 3, 5, 5, 5-ヘプタフルオロペンタン-2, 4-ジオン、3, 3, 4, 4, 5, 5, 5-ヘプタフルオロ-2-ペンタノン、1, 1, 1, 2, 2, 6, 6, 6-オクタフルオロ-2, 4-ヘキサンジオン、トリフルオロブタノール-1, 1, 1-トリフルオロ-5-メチル-2, 4-ヘキサンジオン、パーフルオロシクロヘキサノン等のフッ素含有ケトン類:

トリフルオロアセトアミド、パーフルオロトリプチルアミン、パーフルオロトリヘキシルアミン、パーフルオロトリペンチルアミン、パーフルオロトリプロピルアミン等のフッ素含有アミン類;



2, 4-ジフルオロトルエン、パーフルオロデカリン、パーフルオロ(1, 2-ジメチルシクロヘキサン)、パーフルオロ(1, 3-ジメチルシクロヘキサン)等のフッ素置換環状炭化水素類

等のフッ素含有溶剤のほか、

[0198]

 $n-\mathcal{T}$ ロピルアルコール、 $i-\mathcal{T}$ ロピルアルコール、 $n-\mathcal{T}$ チルアルコール、 $t-\mathcal{T}$ チルアルコール、シクロヘキサノール、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノー $n-\mathcal{T}$ ロピルエーテル、エチレングリコールモノー $n-\mathcal{T}$ チルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジエチルエーテル、ジエチレングリコールジー $n-\mathcal{T}$ ロピルエーテル、ブエチレングリコールジー $n-\mathcal{T}$ サルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノーカープロピルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノーカープロピルエーテル、プロピレングリコールモノーカープロピルエーテル、プロピレングリコールモノーカープロピルエーテル、

[0199]

トルエン、キシレン、2-ヒドロキシー2-メチルプロピオン酸エチル、エトキシ酢酸エチル、ヒドロキシ酢酸エチル、2-ヒドロキシー3-メチル酪酸メチル、3-メトキシブチルアセテート、3-メチルー3-メトキシブチルアセテート、3-メチルー3-メトキシブチルプロピオネート、3-メチルー3-メトキシブチルプロピオネート、3-メチルー3-メトキシブチルプロピル、酢酸 1-プロピル、酢酸 1- アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、1- アセトアミド、ベンジルエチルエーテル、ジー1-0 カージメチルアセトアミド、ベンジルエチルエーテル、ジー1-0 カージメチルアセーアミド、ベンジルエチルエーテル、ガーン酸、カプリル酸、1-3 カーシール、1-4 カータノール、1-4 カークタノール、1-4 大阪酸ジエチル、1-4 カークタノール、1-4 大阪酸ジエチル、1-4 大阪酸ジエチル、1-4 大阪酸ジエチル、1-4 大阪酸プロピレン

等を挙げることができる。

[0200]

これらの溶剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができるが、就中、直鎖状もしくは分岐状のケトン類、環状のケトン類、プロピレングリコールモノアルキルエーテルアセテート類、2-ヒドロキシプロピオン酸アルキル類、3-アルコキシプロピオン酸アルキル類、フッ素含有溶剤等が好ましい。

[0201]

- レジストパターンの形成方法ー

本発明の感放射線性樹脂組成物においては、露光により酸発生剤から酸が発生し、その酸の作用によって、ポリシロキサン(1)中の酸解離性基が解離してカルボキシル基を生じ、その結果、レジストの露光部のアルカリ現像液に対する溶解性が高くなり、該露光部がアルカリ現像液によって溶解、除去されて、ポジ型のレジストパターンが得られる。

本発明の感放射線性樹脂組成物からレジストパターンを形成する際には、組成物溶液を、回転塗布、流延塗布、ロール塗布等の適宜の塗布手段によって、例えば、シリコンウエハー、アルミニウムで被覆されたウエハーや、予め下層膜を形成した基板等の上に塗布することにより、レジスト被膜を形成し、場合により予め加熱処理(以下、「PB」という。)を行ったのち、所定のレジストパターンを形成するように該レジスト被膜に露光する。その際に使用される放射線としては、F2 エキシマレーザー(波長157nm)あるいはArFエキシマレーザー(波長193nm)に代表される遠紫外線、電子線、X線等が好ましい。

[0202]

本発明においては、露光後に加熱処理(以下、「PEB」という。)を行うことが好ましい。このPEBにより、ポリシロキサン(1)中の酸解離性基の解離反応が円滑に進行



する。 P E B の加熱条件は、レジスト組成物の配合組成によって変わるが、通常、 3 0 ~ 2 0 0 ℃、好ましくは 5 0 ~ 1 7 0 ℃である。

本発明においては、感放射線性樹脂組成物の潜在能力を最大限に引き出すため、使用される基板上に有機系あるいは無機系の下層膜を形成しておくこと(例えば、特許文献 4 参照。)ができ、また環境雰囲気中に含まれる塩基性不純物等の影響を防止するため、レジスト被膜上に保護膜を設けること(例えば、特許文献 5 参照。)もでき、あるいはこれらの技術を併用することもできる。

[0203]

【特許文献4】特公平6-12452号公報 【特許文献5】特開平5-188598号公報

[0204]

次いで、露光されたレジスト被膜を現像することにより、所定のレジストパターンを形成する。

現像に使用される現像液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、けい酸ナトリウム、メタけい酸ナトリウム、アンモニア水、エチルアミン、n-プロピルアミン、ジエチルアミン、ジーn-プロピルアミン、トリエチルアミン、メチルジエチルアミン、エチルジメチルアミン、トリエタノールアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、ピロール、ピペリジン、コリン、1,8-ジアザビシクロー[5.4.0]-7-ウンデセン、1,5-ジアザビシクロー[4.3.0]-5-ノネン等のアルカリ性化合物の少なくとも1種を溶解したアルカリ性水溶液が好ましい。

前記アルカリ性水溶液の濃度は、通常、10重量%以下である。この場合、アルカリ性 水溶液の濃度が10重量%を超えると、非露光部も現像液に溶解するおそれがあり好まし くない。

[0205]

また、前記アルカリ性水溶液からなる現像液には、例えば有機溶媒を添加することもできる。

前記有機溶媒としては、例えば、アセトン、2-79ノン、4-3チルー2-ペンタノン、シクロペンタノン、シクロヘキサノン、3-3 チルシクロペンタノン、2, 6-ジメチルシクロヘキサノン等のケトン類;メチルアルコール、エチルアルコール、1-プロピルアルコール、1-プロピルアルコール、1-プロピルアルコール、1-プロピルアルコール、1-プロピルアルコール、1, 1- (1-

これらの有機溶媒は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

有機溶媒の使用量は、アルカリ性水溶液に対して、100容量%以下が好ましい。この場合、有機溶媒の使用量が100容量%を超えると、現像性が低下して、露光部の現像残りが多くなるおそれがある。

また、アルカリ性水溶液からなる現像液には、界面活性剤等を適量添加することもできる。

なお、アルカリ性水溶液からなる現像液で現像したのちは、一般に、水で洗浄して乾燥 する。

【発明の効果】

[0206]

樹脂成分として本発明のポリシロキサン(1)を含有する本発明の感放射線性樹脂組成物は、PEB温度を低くすることができて、露光により発生した酸の拡散を制御することが可能であるため、I-Dバイアスに優れ、かつドライエッチング耐性、感度、解像度、パターン形状等にも優れており、遠紫外線、電子線、X線等の各種の放射線を用いる微細加工用の化学増幅型レジストとして極めて好適に使用することができる。また、本発明の



シラン化合物(I)は、ポリシロキサン(I)を合成する原料として極めて好適に使用することができる。

【実施例】

[0207]

以下、実施例を挙げて、本発明の実施の形態をさらに具体的に説明する。但し、本発明は、これらの実施例に何ら制約されるものではない。

Mw:

下記実施例1、実施例2および比較例1で得られたポリシロキサンのMwは、東ソー(株)製GPCカラム(G2000HXL2本、G3000HXL1本、G4000HXL1本)を用い、流量1.0ミリリットル/分、溶出溶媒テトラヒドロフラン、カラム温度40℃の分析条件で、単分散ポリスチレンを標準とするゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)により測定した。

[0208]

合成例1 (シラン化合物 (I) の合成)

撹拌機、還流冷却器、温度計を装着した3つ口フラスコに、トリエトキシシラン220g、 $5-(1-x+\nu)$ クロペンチル)オキシカルボニルビシクロ[2.2.1]ペプト $-2-x+\nu$ 198gを仕込み、室温にて撹拌したのち、塩化白金酸(H_2 PtC1 $_6$)の0.2 モルi-yロピルアルコール溶液1ミリリットルを加えて、反応を開始させ、100℃で30時間加熱したのち、さらに塩化白金酸の0.2 モルi-yロピルアルコール溶液1ミリリットルを加えて、100℃で5時間加熱した。その後、反応溶液を室温に戻し、 $1+y+\nu$ で希釈したのち、セライトを敷いた吸引ロートでろ過し、得られたろ液を減圧留去して、粗生成物を得た。その後、粗生成物を減圧蒸留により精製して、0.06 mmHgにおける沸点が137℃の留分として、化合物262gを得た。

この化合物について、 ^1H-NMR スペクトル(化学シフト 3)を測定したところ下記のとおりであり、前記式(I $^{-1-2}$)で表される化合物(以下、「化合物(a-1)」という。)として同定された。

δ (単位 p p m):

3.8 (エトキシ基中の CH_2 基)、2.7-1.3 (ノルボルナン環中の CH_2 基、ノルボルナン環中の CH_2 基、 CH_3 基、シクロヘキサン環中の CH_2 基)、1.2 (エトキシ基)。

[0209]

実施例1 (ポリシロキサン(1)の製造)

撹拌機、還流冷却器、温度計を装着した3つ口フラスコに、化合物(a-1)36.3 g、下記式 (b-1) で表されるシラン化合物(以下、「化合物 (b-1)」という。)41.32g、下記式 (b-2) で表されるシラン化合物(以下、「化合物 (b-2)」という。)22.39g、4-メチル-2-ペンタノン100g、1.75重量%蓚酸水溶液23.0gを仕込み、撹拌しつつ、60℃で6時間反応させた。その後反応容器を氷冷して、反応を停止させた。

次いで、反応溶液に蒸留水 3 4.0 g、トリエチルアミン 4 7.7 gを加えて、窒素気流中 8 0 ℃で 6 時間攪拌したのち、氷冷し、蓚酸 3 5.9 gを蒸留水 4 7 6.5 gに溶解した水溶液を加えてさらに撹拌した。その後、反応溶液を分液ロートに移して、水層を廃棄し、さらにイオン交換水を加えて水洗して、反応溶液が中性になるまで水洗を繰り返した。その後、有機層を減圧留去して、ポリシロキサン(1)6 2.1 gを得た。このポリシロキサン(1)のMwは 1,7 4 0 であった。

[0210]



【化70】

[0211]

実施例2 (ポリシロキサン(1)の製造)

撹拌機、還流冷却器、温度計を装着した3つ口フラスコに、化合物(a-1)22.27g、下記式(b-3)で表されるシラン化合物42.36g、下記式(b-4)で表されるシラン化合物19.77g、4-メチル-2-ペンタノン100g、1.75重量% 蓚酸水溶液14.1gを仕込み、撹拌しつつ、60℃で6時間反応させた。その後反応容器を氷冷して、反応を停止させた。

次いで、反応溶液に蒸留水 2 1. 4 g、トリエチルアミン 2 9. 3 gを加えて、窒素気流中 8 0 ℃で 6 時間攪拌したのち、氷冷し、蓚酸 2 2. 0 gを蒸留水 2 9 2. 4 gに溶解した水溶液を加えてさらに撹拌した。その後、反応溶液を分液ロートに移して、水層を廃棄し、さらにイオン交換水を加えて水洗して、反応溶液が中性になるまで水洗を繰り返した。その後、有機層を減圧留去して、ポリシロキサン(1) 7 4. 2 gを得た。このポリシロキサン(1)のMwは 2, 0 6 0 であった。

【0212】 【作71】

[0213]

比較例1

撹拌機、還流冷却器、温度計を装着した3つ口フラスコに、下記式 (r-1) で表されるシラン化合物を34.68g、化合物 (b-1) 42.36g、化合物 (b-2) 22.96g、4-メチル-2-ペンタノン100g、1.75重量%蓚酸水溶液 23.6gを仕込み、撹拌しつつ、60で6時間反応させた。その後反応容器を氷冷して、反応を



停止させた。

次いで、反応溶液に蒸留水 3 4.9 g、トリエチルアミン 4 8.9 gを加えて、窒素気流中 8 0 ℃で 6 時間攪拌したのち、氷冷し、蓚酸 3 6.8 gを蒸留水 4 8 8.5 gに溶解した水溶液を加えてさらに撹拌した。その後、反応溶液を分液ロートに移して、水層を廃棄し、さらにイオン交換水を加えて水洗して、反応溶液が中性になるまで水洗を繰り返した。その後、有機層を減圧留去して、ポリシロキサン 6 0.9 gを得た。このポリシロキサンのMwは 1,9 1 0 であった。

【0214】 【化72】

(r-1)

[0215]

調製例(下層膜形成用組成物の調製)

温度計を備えたセパラブルフラスコに、窒素雰囲気下で、アセナフチレン100部、トルエン78部、ジオキサン52部、アゾビスイソブチロニトリル3部を仕込み、70℃で 5時間攪拌した。その後、p—トルエンスルホン酸1水和物5.2部、パラホルムアルデヒド40部を添加して、120℃に昇温したのち、さらに6時間攪拌した。その後、反応溶液を多量のi-プロピルアルコール中に投入し、沈殿したポリマーをろ別し、40℃で減圧乾燥して、Mwが22,000のポリマーを得た。

次いで、得られたポリマー10部、ビス(4-t-プチルフェニル)ヨードニウム10ーカンファースルホネート0. 5部、4, 4'ー $[1-{4-(1-[4-ヒドロキシフェニル]-1-メチルエチル)フェニル ユチリデン〕ビスフェノール<math>0$. 5部を、シクロヘキサノン89部を溶解し、得られた溶液を孔径0. 1 μ mのメンプランフィルターで ろ過して、下層膜形成用組成物を調製した。

[0216]

下記評価例1~5および比較評価例1において、部は重量基準である。

評価例1~5および比較評価例1 (感放射線性樹脂組成物の評価)

表1に示す各ポリシロキサン100部、2-ヘプタノン900部、表1に示す酸発生剤(B)、および酸発生剤(B)の総量に対し8モル%の2-フェニルベンズイミダゾールを均一に混合して、組成物溶液を調製した。

次いで、各組成物溶液を、予めシリコンウエハー表面に下層膜 (β-1)を形成した基板上に、スピンコートにより塗布し、100℃に保持したホットプレート上で、90秒間PBを行って、膜厚1、500Åのレジスト被膜を形成した。

ここで、下層膜 $(\beta-1)$ は、前記下層膜形成用組成物をシリコンウエハー上に、スピンコートにより塗布したのち、ホットプレート上にて、180 ℃で60 秒間、さらに30 0 ℃で120 秒間ベークして形成した膜厚3, 000 Åの膜である。

次いで、各レジスト被膜に対して、 F_2 エキシマレーザー(波長157nm)またはArFエキシマレーザー(波長193nm、NA=0.78、 $\sigma=0.85$)により、それ

出証特2004-3106719



ぞれ露光量を変えて露光し、評価例 $1\sim5$ では $8\,0$ ℃に保持したホットプレート上で、比較評価例 1 では $9\,5$ ℃に保持したホットプレート上で、それぞれ $9\,0$ 秒間 P E B を行った。その後、2. $3\,8$ 重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液により、 F_2 エキシマレーザーで露光した場合は $2\,3$ ℃で $2\,0$ 秒間、また A_1 F_2 エキシマレーザーで露光した場合は $2\,3$ ℃で $2\,0$ 秒間 現像したのち、水洗し、乾燥して、ポジ型のレジストパターンを形成した。

[0217]

このとき、ArFエキシマレーザーによりライン線幅100nmのライン・アンド・スペースパターン(1L1S)を形成する露光量を最適露光量(Eop)として、この最適露光量を感度とした。また、この最適露光量でライン線幅180nmの1ライン5スペース(1L5S)を形成したときのラインパターンの線幅(CD)を測定した。このCD値が大きいほうが、I-Dバイアスが優れているといえる。

評価結果を表1に示す。

[0218]

表1において、酸発生剤(B)は下記のとおりである。

酸発生剤(B):

- B-1:トリフェニルスルホニウムノナフルオローn-ブタンスルホネート
- B-2: hリフェニルスルホニウム 2- ノルボルニルー 1 , 2 , 2- テトラフルオロ エタン-1- スルホネート
- $B-3: rac{1}{2} rac{1}{2} (t-rac{1}{2} rac{1}{2}$
- B-4: ビス (シクロヘキシルスルホニル) ジアゾメタン
- B-5: トリフェニルスルホニウム10-カンファースルホネート

[0219]

【表1】

表 1

	ポリシロキサン (100部)	酸発生剤(B) (部)	PEB温度 (℃)	感 度 (J/m²)	CD値 (nm)
評価例 1	実施例 1	B-1 (5) B-5 (1.5)	8 0	2 1 0	1 3 3
評価例 2	実施例 1	B-2 (5) B-5 (1.5)	8 0	2 3 0	1 3 9
評価例3	実施例 1	B-3 (5) B-5 (1.5)	8 0	370	1 4 0
評価例4	実施例 1	B-3 (5) B-4 (1.5) B-5 (1.5)	8 0	300	138
評価例5	実施例 2	B-3 (5) B-5 (1.5)	8 0	400	1 4 0
比較 評価例 1	比較例 1	B-3 (5) B-5 (1.5)	9 5	3 8 0	1 2 1



【書類名】要約書

【要約】

【課題】193nm以下の波長において透明性が高く、特にI-Dバイアスに優れた化学 増幅型レジストとして有用な感放射線性樹脂組成物における樹脂成分として好適な新規な ポリシロキサン、当該ポリシロキサンを合成する原料等として有用な新規なシラン化合物 、および当該感放射線性樹脂組成物を提供する。

【解決手段】シラン化合物は、下記式(I)で表される。

【化1】

$$\begin{array}{c} OR \\ RO-Si-OR \\ \hline \\ COO \\ \hline \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (I) \\ \\ R^1 \\ \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} (R^2)_i \\ \\ \end{array}$$

ポリシロキサンは、下記式(1)で表される構造単位を有する。

【化2】

(式 (I) および式 (1) において、各Rは炭素数 $1\sim20$ のアルキル基、 R^1 および R^2 はフッ素原子、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基または炭素数 $1\sim4$ のフッ素化アルキル基を示し、nは 0 または 1、mは 1 または 2、iは $0\sim10$ の整数である。)

感放射線性樹脂組成物は、該ポリシロキサンおよび感放射線性酸発生剤を含有する。 【選択図】なし



特願2003-355112

出願人履歴情報

識別番号

[000004178]

1. 変更年月日

2003年 9月 1日

[変更理由] 住 所

名称変更

住 所 東京都中央区築地五丁目6番10号

氏 名 JSR株式会社